

Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Thực hành: Tính chất của oxi, lưu huỳnh có đáp án và lời giải chi tiết

Câu 1: Đốt nóng thìa sắt nhỏ có chứa lưu huỳnh bột trên ngọn lửa đèn cồn, lưu huỳnh nóng chảy, sau đó cháy trong không khí cho ngọn lửa xanh mờ. Đưa lưu huỳnh đang cháy vào bình đựng khí oxi, lưu huỳnh tiếp tục cháy cho ngọn lửa

- A. sáng hơn và sinh ra lưu huỳnh đioxit.
- B. mờ hơn và sinh ra lưu huỳnh đioxit.
- C. sáng hơn và sinh ra lưu huỳnh trioxit.
- D. mờ hơn và sinh ra lưu huỳnh trioxit.

Đáp án: A

Câu 2: Trộn sắt bột và lưu huỳnh bột rồi cho vào ống nghiệm khô. Đun ống nghiệm trên ngọn lửa đèn cồn, một lúc sau hỗn hợp cháy đỏ. Sản phẩm tạo thành là

- A. sắt(II) sunfua có màu nâu đỏ.
- B. sắt(II) sunfua có màu xám đen.
- C. sắt(III) sunfua có màu nâu đỏ.
- D. sắt(III) sunfua có màu xám đen.

Đáp án: B

Câu 3. Trong phòng thí nghiệm, người ta điều chế oxi bằng cách

- A. điện phân nước.
- B. nhiệt phân $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- C. nhiệt phân KClO_3 có xúc tác MnO_2 .
- D. chưng cất phân đoạn không khí lỏng.

Đáp án: C

Câu 4. Dãy gồm các chất đều tác dụng được với oxi là

A. Mg, Al, C, C₂H₅OH

B. Al, P, Cl₂, CO

C. Au, C, S, CO

D. Fe, Pt, C, C₂H₅OH

Đáp án: A

Câu 5. Trong công nghiệp, người ta điều chế oxi bằng cách

A. nhiệt phân KMnO₄

B. nhiệt phân Cu(NO₃)₂

C. nhiệt phân KClO₃ có xúc tác MnO₂

D. chưng cất phân đoạn không khí lỏng

Đáp án: D

Câu 6. Cho phương trình hóa học: $aS + bH_2SO_4 \text{ (đặc)} \rightarrow cSO_2 \uparrow + dH_2O$. Tỷ lệ a:b là

A. 1:1

B. 2:3

C. 1:3

D. 1:2

Đáp án: D

Câu 7. Phương trình hóa học nào sau đây không đúng?

A. $2CO + O_2 \rightarrow 2CO_2$

B. $Fe + S \rightarrow FeS$

C. $S + F_2 \rightarrow SF_2$



Đáp án: C

Câu 8. Để phân biệt SO_2 và CO_2 chỉ cần dùng thuốc thử là

A. dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$

B. CaO

C. dung dịch NaOH

D. nước brom

Đáp án: D

Câu 9. Để loại bỏ các khí HCl , CO_2 và SO_2 có lẫn trong khí N_2 , người ta sử dụng lượng dư dung dịch

A. NaCl

B. CuCl_2

C. $\text{Ca}(\text{OH})_2$

D. H_2SO_4

Đáp án: C

Câu 10. Oxi hóa hoàn toàn 10,8 gam kim loại X trong khí O_2 (dư), thu được 20,4 gam oxit kim loại. X là kim loại

A. Al

B. Fe

C. Mg

D. Ca

Đáp án: A